This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT.
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS.

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.



11 Veröffentlichungsnummer:

0 111 133

A₁

12

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 83110729.7

(22) Anmeldetag: 27.10.83

(5) Int. Cl.²: **C 01 B 15/023** B 01 J 10/00

30 Prioritāt: 09.11.82 US 440347

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 20.06.84 Patentblatt 84/25

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI SE (1) Anmelder: Degussa Aktiengesellschaft Weissfrauenstrasse 9 D-6000 Frankfurt am Main 1(DE)

(2) Erfinder: Kunkel, Wolfgang, Dr. Dipl.-Chem. Goethestrasse 58a D-8752 Kleinosthelm(DE)

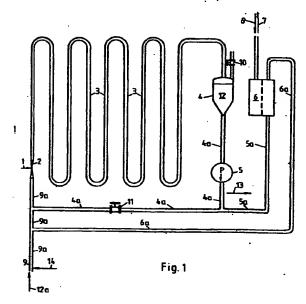
(2) Erfinder: Kemnade, Jörg, Dr. Dipl.-Ing. Altenhainer Strasse 21a D-6233 Keikheim-Fischbach(DE)

(7) Erfinder: Schneider, Dietrich, Dr. Dipt.-Ing. Im Bachgrund 2b D-6079 Buchschlag(DE)

(S) Kontinulerliches Verfahren zur Herstellung von Wasserstoffperoxid nach dem Anthrachinonverfahren.

(5) Es wird ein kontinuierliches Gleichstromverfehren zur Durchführung der katalytischen Hydrierung mit Wasserstoff oder einem wasserstoffhaltigen Gas zur Herstellung von Wasserstoffperoxid im sog. Anthrachinonverfahren unter Verwendung von in der Arbeitslösung suspendiertem Palladium-Mohr bei Temperaturen unter 100°C und Drucken unter 15 bar absolut in einem als mäanderförmigem Rohrsystem ausgebildeten Reaktionsraum angegeben. Die Hydrierung wird in einem Schlaufenreaktor aus Rohren gleicher Nenweite, die vertikal oder horizontal angeordnet und durch Rohrbögen verbunden sind, bei Strömungsgeschwindigkeiten in den Rohren von mehr als 3 m/sec. vorgenommen.

Bei dieser Arbeitsweise kann die Konzentration des Palladium-Mohrs im Hydrierreaktor sehr klein gehalten werden.



l Degussa Aktieng sellschaft Weissfrauenstrass 9

6000 Frankfurt/Main

5

10 Kontinuierliches Verfahren zur Herstellung von Wasserstoffperoxid nach dem Anthrachinonverfahren

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Durchführung der Hydrierung im Anthrachinonverfahren zur Herstellung von Wasserstoffperoxid.

Bekanntlich wird bei dem genannten Anthrachinon- oder AO-Verfahren (siehe hierzu zusammenfassende Darstellung in Ullmanns Encyklopädie der techn. Chemie, 4. neubearbeitete und erweiterte Auflage, Bd. 17, Seite 697 - 704) ein Anthrachinonderivat, der Reaktionsträger, in einem Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch gelöst, und die so erhaltene Arbeitslösung in Gegenwart eines Katalysators hydriert. Dabei wird ein Teil des Anthrachinonderivates in das entsprechende Anthrahydrochinonderivat überführt. Nach Abfiltration des Hydrierkatalysators wird die Arbeitslösung mit Sauerstoff oder einem sauerstoffhaltigen Gas (meist Luft) begast, wobei unter Bildung von Wasserstoffperoxid das Anthrachinonderivat zurückgebildet wird.

Nach Extraktion des in der Arbeitslösung gelösten
Wasserstoffperoxids mit Wasser kann die Arbeitslösung
wieder der Hydrierstufe zugeführt werden. Durch ständige Wiederholung der Einzelvorgänge gelangt man so zu

l einem Kreispr zess, aus dem aus den Gasen Wasserstoff und Sauerstoff Wasserstoffperoxid synthetisiert wird.

Bei der Hydrierung wird der Katalysator im allgemeinen 5 als Festbett- oder als Suspensions-Katalysator eingesetzt. Während bei Reaktoren mit Festbett-Katalysatoren der Katalysator auf einem Träger aufgebracht ist, können bei Verwendung von Suspensions-Katalysatoren diese Katalysatoren sowohl mit einem Trägerkontakt wie auch ohne Träger im Reaktor vorhanden sein.

Die in der Literatur beschriebenen Ausführungsformen dieser sog. Niederdruck-Hydrierreaktoren sind meist Rührkessel-Reaktoren, bei denen durch intensives Rühren sowohl der Katalysator in Schwebe gehalten als auch die Gasphase zerteilt wird (Chem.Ing.-Tech. 52, 1980, 3).

- Weiterhin sind sog. Doppelrohr-Schlaufenreaktoren bekannt, bei denen der Wasserstoff mittels eines Treibstrahls eingemischt wird, wodurch eine Umwälzströmung
 erzeugt wird, die den Katalysator in Schwebe halten
 soll. Der in der Literatur beschriebene Schlaufenreaktor (Chem. Engng.Progr. 76, 1980, 6) beruht auf dem

 Prinzip der Einmischung der Gasphase mittels einer
 Strahldüse, wobei die Flüssigkeit über einen Primärkreislauf umgewälzt wird.
- Diese bekannten Reaktoren haben alle den Nachteil, dass der Wasserstoff in der Flüssigkeit bei einmaligem Durchgang nicht vollständig abreagiert und deshalb rezykliert werden muss.
- In der DE-PS 15 42 089 wird deshalb ein Reaktor vorgeschlagen, der mit abwechselnd dicken und dünnen Rohren

l ausgerüstet ist, w bei di aufwärts führenden ngen Rohre mit einer Geschwindigkeit von 1,5 bis 3 m/s durchströmt werden soll n. Es wird davon ausg gangen, dass durch die Beschränkung der Geschwindigkeit auf 5 max. 3 m/s in den dünnen Rohren sog. "Schleif- und Zerreibkräfte" vermieden werden.

Die wiederkehrenden Rohrverengungen bzw.-erweiterungen sollen eine gute Einmischung des Wasserstoffs in die 10 Flüssigphase bewirken, so dass man glaubte, auf spezielle Gaszerteiler oder Gaseinleitapparate verzichten zu können.

Gerade bei grösseren Rohrdurchmessern (> 100 mm) tritt

15 jedoch an den Rohrerweiterungen eine Phasentrennung

Gas/Flüssigkeit auf, die die Funktion des Reaktors durch
ein Abreißen der Strömung völlig in Frage stellen kann;
dieses wurde nicht berücksichtigt.

Nach der Darstellung in der DE-PS 15 42 089 sollen die dort beschriebenen Betriebsbedingungen und die durch sie erhoffte gute Durchmischung von Gas, Flüssigkeit und Suspensions-Katalysator die volle Aktivität des Katalysators entwickeln.

25

Dieser Annahme liegt die Vorstellung zugrunde, dass der für die spez. Umsatzrate geschwindigkeitsbestimmende Schritt im Stoffübergang Gas/Flüssigkeit läge.

Jedoch führten Versuche, die Katalysatorproduktivität

(Mol Hydrochinon pro m³.h) durch eine noch bessere
Gasverteilung weiter zu erhöhen, d.h. den Umsatz zu
steigern, zu keinem Erfolg.

Es hat sich nun gezeigt, dass, entgegen der bisherigen
Kenntnis, die Katalysatorproduktivität erheblich gesteigert werden kann, wenn die Mikroturbulenz am Kata-

l lysat r erhöht wird, da s überraschenderweise die Stofftransportvorgänge am Katalysator und nicht der Wasserstofftransport aus der Gasphase in die Flüssigphase sind, die die Katalysatorproduktivität beeinflussen.

Es wurde nun gefunden, dass sich in einem kontinuierlichen Gleichstromverfahren zur Durchführung der katalytischen Hydrierung mit Wasserstoff oder einem wasserstoffhaltigen Gas zur Herstellung von Wasserstoffperoxid im sog. Anthrachinonverfahren bei Temperaturen
unter 100 °C und Drucken unter 15 bar absolut die Produktivität des Palladium-Mohr-Katalysators, der in der
Arbeitslösung suspendiert ist und damit die Umsatzrate
erhöhen läßt, wenn man die Hydrierung in einem Schlaufenreaktor aus Rohren gleicher Nennweite, die vertikal
oder horizontal angeordnet und durch Rohrbögen verbunden sind, bei Strömungsgeschwindigkeiten in den Rohren von mehr als 3 m/sec⁻¹ vornimmt.

Bevorzugt wird bei Strömungsgeschwindigkeiten von
4 - 7 m/sec gearbeitet. Die Nennweitendurchmesser liegen zwischen und mm, bevorzugt bei
Der Reaktionsraum ist bevorzugt langgestreckt, obwohl auch

25

verwendet werden kann.

- Die Gesamtlänge, die so gewählt ist, dass keine Recyclierung des Wasserstoffs notwendig ist, und der
 Wasserstoff am Ende der Reaktionsstrecke ausreagiert ...
 hat, beträgt 15 150 m.
- Zur Reduzierung der Grundfläche des Reaktors kann der Reaktor aus vertikal verlaufenden Rohren aufgebaut werden, die mittels Rohrkrümmern verbunden sind. Der

- l gesamte Reaktor besteht auch hier aus Rohren gleichen Durchmessers. Die Länge bei dieser Anordnung beträgt
- 5 Die Strömungsgeschwindigkeit wird im Bereich von mehr als 3 m/sec , bevorzugt 4 7 m/sec , so eingestellt, dass die Phasengrenzfläche Gas/flüssig, wie sie sich an der Einleitungsstelle des Gases in das Rohrsystem ausgebildet hat, erhalten bleibt. Dies lässt sich am 10 besten durch einen Handversuch feststellen.

Eine weitere Vergrösserung der Phasengrenzfläche Gas/
flüssig erbringt in dem so eingestellten Strömungszustand keine weitere Erhöhung der Umsatzraten. Die
aufzuwendende Energie wird dann vollständig zur Beschleunigung der Stofftransportvorgänge in der Phasengrenzschicht flüssig/fest aufgebraucht.

- Die notwendige Katalysatorkonzentration kann daher
 im Hydrierreaktor sehr klein gehalten werden; dies ist
 gerade bei Edelmetallkatalysatoren wesentlich.
 Die Konzentration des Palladium-Mohrs ist kleiner als
 10 kg pro m³ Reaktionslösung, bevorzugt liegt sie
 zwischen 0,5 3 kg pro m³ Reaktionslösung.
- Die Hydrierung wird bei Temperaturen unter 100 °C, bevorzugt bei 40 60 °C, durchgeführt. Die Drucke sollen unter 15 bar, bevorzugt bei 2 5 bar, liegen.
- Im folgenden ist die Funktion des Reaktors anhand

 Abb. 1 beschrieben:

Von der Pumpenvorlage 4, die gleichzeitig als Gasabscheider dient, wird mittels einer Förderpumpe 5
die flüssige Phase 12 mit dem suspendierten Katalysator
über die Leitungen 4a und 9a zur Gaseinleitstelle 2
gefördert. Ein Teilstrom 5a fließt über ein Filter-

lorgan 6 ebenfalls über Leitung 6a und 9a zur Gaseinl itstelle 2. Über eine Drosselklappe 11 wird eine Aufteilung der Mengenströme geregelt. Diese Funktion kann au h dur h zwei getrennte Pumpen ohne Drosselklappe durchgeführt 5 werden (Abb. 2).

An der Gaseinleitstelle 2, die üblicherweise als Fritte,

Sieb oder Düse, bevorzugt als Venturi-Düse, ausgeführt wird, wird die Gasphase 1 in die Flüssigphase disper10 giert. Von hier strömt das Dreiphasengemisch über das Rohrsystem 3 wieder der Pumpenvorlage 4 zu. Im Rohrsystem reagiert die Gasphase bis auf den Inertgasanteil ab. Mittels eines Druckhalteventils 10 wird der Inertgasanteil aus dem Reaktionssystem ausgeschleust.

. 15 Mit Hilfe des Filterorgans 6 wird ein Teilstrom des Produkstromes 7 vom Katalysator befreit und abgeführt. Dieser abfiltrierte Produktstrom 7 wird bei Einleitstelle 9 durch frische katalysatorfreie Flüssigphase 20 12a ersetzt. Zur Regenerierung der Filterfläche in Organ 6 wird in bestimmten Zeitabständen das Filter mittels frischer oder bereits filtrierter Flüssigphase über 8 rückgespült. Hierdurch wird ebenfalls der Katalysator im Umlauf gehalten. Ein Austausch des Kata-25 lysators während des Betriebes erfolgt bei Bedarf an den Einleitstellen 13 bzw. 14. Das Reaktionsvolumen umfasst das Apparate-Volumen von der Einleitstelle 2 bis zum Eintritt in die Pumpenvorlage bzw. Gasabscheider 4. ---30 --

Beispiel:

In einem Reaktor, der nach DE-PS 15 42 089 mit dicken (abwärts) und dünnen (aufwärts) Rohren mit Durchmessern von 700 bzw. 350 mm konzipiert war und ein Reaktionsvolumen von 18 m³ besaß, konnten pro Stunde max.

- 1.41 kmol Hydr chinon aus dem 2-Ethylanthrachinon gebildet werden. Die Strömungsgeschwindigkeit in den Rohren betrug 0,72 m/s bzw. 2,9 m/s.
- 5 Durch den Austausch der dicken Rohre (Durchmesser 700 mm) gegen Rohre mit einem Durchmesser von 350 mm wurde das Reaktionsvolumen auf 9,1 m³ reduziert. Wegen der Vermeidung von Druckverlusten an den Rohrerweiterungen und Rohrverengungen konnte nun im neuen Reaktor
- 10 bei gleicher Pumpenleistung eine Strömungsgeschwindigkeit von 4,9 m/s der flüssigen Phase erreicht werden. Trotz des reduzierten Reaktionsvolumens auf 9,1 m³ konnten jedoch 45,5 kmol Hydrochinon gebildet werden.
- Die Katalysatorkonzentration wurde unverändert bei 1,5 g Palladium pro Liter Arbeitslösung gehalten.
 Der Gesamt-2-Ethylanthrachinongehalt betrug 130 g pro Liter Arbeitslösung.
- Der technische Fortschritt des erfindungsgemässen Verfahrens liegt vor allem in der erheblichen Verbesserung
 der Katalysatorproduktivität bei gegebener Katalysatorkonzentration, die zu höheren Raum-Zeitausbeuten führt.
 Hierdurch ist die Möglichkeit gegeben, eine vorgegebene
 Ausbeute in einem wesentlich kleineren Reaktionsvolumen
 zu erhalten, bzw. diese Ausbeute noch zu erhöhen trotz
 des verkleinerten Reaktionsvolumens. Automatisch treten
- Mengen der Arbeitslösung und am Katalysator auf.

 Es kommt hinzu, dass die Durchführung der Hydrierung selbst in großem Maßstab nicht durch ein Abreißen der
 Strömung beeinträchtigt wird.

durch das verkleinerte Reaktionsvolumen Einsparungen an

Es war nicht vorherzusehen, dass die Verwendung eines Rohrreaktors mit Rohren gleicher Nennweite unter Ein-

- l halten ein r bestimmten Mindestgeschwindigkeit zu einem d rartigen Erfolg führen würde. Vor allem, da di Vrwendung von Rohrreaktoren zur Umsetzung von Gasen mit Flüssigkeiten wegen der ungenügenden Verteilung des
- 5 Gases in der Flüssigkeit schon seit langem zu Schwierigkeiten geführt hatte.

Auch die Verwendung von Rohrreaktoren bei der Druckhydrierung, die entweder Rohre mit verschieden großen
10 Querschnitten besaßen oder in die kurze enge Rohrquerschnitte eingeschaltet waren, hatten keinen entscheidenden Einfluss auf die Gasverteilung an sich, siehe
DE-PS 740 674.

15

20

25

30

35

Degussa Aktiengesellschaft Weissfraunstrasse 9

6000 Frankfurt/Main

5

30

10 Kontinuierliches Verfahren zur Herstellung von Wasserstoffperoxid nach dem Anthrachinonverfahren

<u>Patentansprüche</u>

- 1) Kontinuierliches Gleichstromverfahren zur Durchführung der katalytischen Hydrierung mit Wasserstoff oder einem wasserstoffhaltigen Gas zur Herstellung von Wasserstoffperoxid im sog. Anthrachinonverfahren unter Verwendung von in der Arbeitslösung suspendier-20 tem Palladium-Mohr bei Temperaturen unter 100 °C und Drucken unter 15 bar absolut in einem als mäanderförmigem Rohrsystem ausgebildeten Reaktionsraum, dadurch gekennzeichnet, dass man die Hydrierung in einem Schlaufenreaktor aus Rohren gleicher 25 Nennweite, die vertikal oder horizontal angeordnet und durch Rohrbögen verbunden sind, bei Strömungsgeschwindigkeiten in den Rohren von mehr als 3 m/sec. vornimmt.
 - 2) Verfahren nach Anspruch 1, <u>dadurch gekennzeichnet</u>, dass bei Strömungsgeschwindigkeiten in den Rohren von 4-7 m/sec gearbeitet wird.
- 35 3) Verfahren nach Anspruch 1 und 2, <u>dadurch gekennzeich-</u> net, dass die Konzentration des Palladium-Mohrs

1 kleiner als 10 kg/m³ Rekti nslösung ist.

4) Verfahren nach Anspruch 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass die Konzentration des Palladium-Mohrs

5 zwischen 0,5 bis 3 kg/m³ Reaktionslösung liegt.

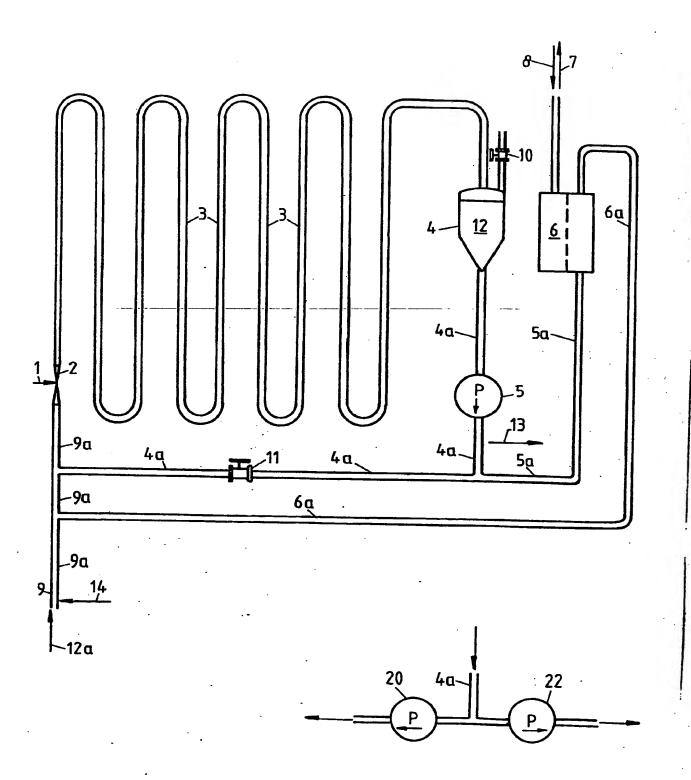


Fig. 2

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0111133 Nummer der Anmeldung

EP 83 11 0729

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE]	
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile		Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. *)	
D,A	DE-C-1 542 089 * Ansprüche 1,	•		C 01 B B 01 J	
D,A	DE-C- 740 674	(I.G. FARBEN)			
A		(HENKEL/DEGUSSA)			
	* Seite 8, Absatz 3 *	Absatz 3 - Seite 9,			
A	DE-C- 743 660 al.) * Figur 1 *	(H. KÖLBEL et		-	
				RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (int. CI. *)	
				В 01 Ј	15/00 10/00 19/00 5/00
		· - · - · .			
Der vo	rliegende Recherchenbericht wur	rde für alle Patentansprüche erstellt.			
Recherchenort BERLIN		Abschlußdatum der Recherche 13-02-1984	KESTEN	Prüfer I W	
von b ande techn : techn	EGORIE DER GENANNTEN DI esonderer Bedeutung allein t esonderer Bedeutung in Verb ren Veröffentlichung derselbe ologischer Hintergrund schriftliche Offenbarung henliteratur rindung zugrunde liegende T	petrachtet nach de pindung mit einer D: in der A L: aus and	nmeldung ange lem Gründen an	t, das jedoch erst ar m veröffentlicht wor führtes Dokument geführtes Dokumen geführtes Dokumen atentfamilie, überei	nden ist

EPA Form 1503.0382